**EJERCICIOS TERMOQUÍMICA VI**

1.- **Actividades de respuesta múltiple**

**Elige y razona la única respuesta correcta.**

**Con respecto a la energía interna de un sistema:**

**a) La variación de esta a lo largo de una transformación depende del camino seguido en la transformación.**

**b) Es igual al calor máximo que puede donar el sistema.**

**c) Corresponde a la energía potencial de las moléculas del sistema.**

**d) Tan solo se puede conocer la variación a lo largo de un proceso pero no el valor absoluto.**

2.- **En termodinámica:**

**a) El calor absorbido por el sistema siempre es negativo.**

**b) El trabajo de expansión de un gas siempre es negativo.**

**c) La variación de la entalpía coincide con el calor intercambiado a volumen constante.**

**d) La variación de energía interna coincide con el calor intercambiado a presión constante.**

**3.- Las reacciones químicas siempre son espontáneas si:**

**a) Son endotérmicas y presentan una variación de entropía negativa.**

**b) Son endotérmicas y presentan una variación de entropía positiva.**

**c) Son exotérmicas y presentan una variación de entropía negativa.**

**d) Son exotérmicas y presentan una variación de entropía positiva.**

**4. - Del proceso de oxidación del monóxido de nitrógeno a dióxido de nitrógeno, a cuyas sustancias se refieren los datos siguientes, podemos decir:**

**a) El proceso siempre es espontáneo.**

**b) El proceso nunca tendrá lugar de forma espontánea.**

**c) El proceso es espontáneo a temperaturas más altas que una dada.**

**d) El proceso es espontáneo a temperaturas más bajas que una dada.**

**4. **

**5.- **